Тематический раздел: Структурная химия.

Полная исследовательская публикация

Регистрационный код публикации: 11-24-3-109

Подраздел: Органическая химия. Публикация доступна для обсуждения в интернет как материал "Всероссийской рабочей химической конференции "Бутлеровское наследие-2011". http://butlerov.com/bh-2011/ Поступила в редакцию 4 февраля 2011 г. УДК 543.42:547.587.11:544.142.4.

Надмолекулярная организация *N*-замещенных амидов салициловой кислоты

© Сторожок Надежда Михайловна, 1 Медяник Надежда Петровна, 1 Креков Сергей Александрович² и Крысин Алексей Петрович³

¹ Тюменская государственная медицинская академия Росздрава. Ул. Одесская, 54. г. Тюмень, 625023. Россия. Факс: (3452) 20-74-21. E-mail: nadinstor@mail.ru ² Тюменский государственный университет. Министерства образования России. Ул. Семакова, 10. г. Тюмень, 625003. Россия. Тел.: (3452) 25-15-94. 3 Новосибирский институт органической химии Сибирского Отделения Российской академии наук. Пр. акад. Лаврентьева, 9. г. Новосибирск, 630090. Россия. Факс: (3833) 30-97-52.

*Ведущий направление; *Поддерживающий переписку

Ключевые слова: амид салишловой кислоты, ИК, УФ спектроскопия, водородная связь.

Аннотация

Методами УФ, ИК спектроскопии изучены особенности строения и надмолекулярной организации N-замещенных амидов салициловой кислоты: 1-(N-4'-гидроксифенил-3,3',5'-тритрет-бутил)-5этилсалициловой кислоты (I) и 1-(N-4'-гидроксифенилпропил-3',5'-дитри-mpem-бутил) салициловой кислоты (II). При частичном дейтерировании показано, что молекулы амидов I, II находятся в растворе как в несвязанном состоянии, так и в виде комплексов с внутри- и межмолекулярной водородной связью. Экранированные фенольные и амидные группы не участвуют в образовании комплексов.